

الاختبار القصير الثالث للصف التاسع في مادة الكيمياء

1- الحمض المعدني الموجود في المعدة :

أ- الكبريتيك ب- الهيدروكلوريك

ج- الايثانويك د- الكربونيك

2- ادرسي المعادلة التالية ثم أجيبي عما يليها :



أ- استخرجي:

حمض..... ملح.....

ب- يطلق على هذا النوع من التفاعلات تفاعل

3- يصنف هيدروكسيد الصوديوم على أنه مادة قلوية ، بينما
يصنف هيدروكسيد الماغنسيوم على أنه مادة قاعدية .
ما سبب هذا التصنيف ؟

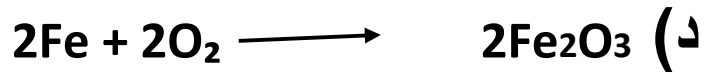
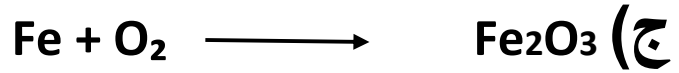
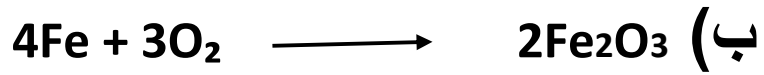
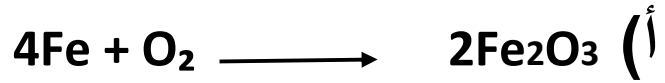
4- حولي المعادلة اللفظية التالية إلى معادلة رمزية موزونة :



5- ما المقصود بالمادة الأكلة ؟

6- الحمض الموجود في الخل اكمل

7- المعادلة الرمزية الموزونة وزنا صحيحا من بين المعادلات التالية :



نموذج الإجابة

رقم السؤال	الإجابة	الدرجة	المستوى
1	ب	1	معرفة
2	أ-حمض : HBr ملح : NaBr ب-تعادل	1 1 1	استدلال استدلال معرفة
3	لأن هيدروكسيد الصوديوم تذوب في الماء بينما هيدروكسيد الماغنسيوم لا تذوب .	1	تطبيق
4	$2\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CaO}$	2	تطبيق
5	هي مادة تلحق ضررا في مواد أخرى تحتك بها وتسبب أضرار للأنسجة الحية التي تلمسها.	1	معرفة
6	الاسيتيك	1	معرفة
7	ب	1	تطبيق